⑩ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭62-258316

⑤Int Cl.⁴

識別記号

庁内整理番号

43公開 昭和62年(1987)11月10日

A 61 K 9/28 31/415 6742-4C 7330-4C

審査請求 未請求 発明の数 2 (全10頁)

の発明の名称 酸不安定物質の内服用新規医薬製剤

②特 願 昭62-108763

満

29出 願昭62(1987)4月30日

優先権主張 - 31986年4月30日33イギリス(GB)398610573

郊発明者 クット イングマル スウェーデン国、エスー435 00 ミョルンリユッケ、ヴ

レヨーヴグレーン イオリンベーゲン2デー

⑫発 明 者 オーケ グンナル ピ

スウエーデン国、エスー434 00 クングスバツカ、スネ

ードロツペベーゲン 6

 ールブラント

 ⑫発 明 者 安 村

西宮市松園町5丁目37

②発明者 森 垣

兵庫県多可郡八千代町中野間275-84

⑪出 願 人 吉富製薬株式会社

大阪市東区平野町3丁目35番地

藤沢薬品工業株式会社

大阪市東区道修町4丁目3番地

邳代 理 人 弁理士 高 島

最終頁に続く

願 人

の出

明知 自由

1. 発明の名称

酸不安定物質の内服用新規医薬製剤

2. 特許請求の範囲

(1) 活性成分として酸不安定化合物を含有する 経口医薬製剤において、前記酸不安定化合物とア ルカリ反応化合物とを含むか、または前記酸不安 定化合物のアルカリ塩と任意にアルカリ反応化合物 物とを含む核部分、おは、 および该核部分の上に、よりの が記中間被覆層とから構成されて。 が記中間被覆層は、水溶性ないし水で急速性の が記れてが高速性がいた。 が記れて、 が記れて、 が記れて、 が記れて、 が記れて、 が記れて、 がいた。 が

(2) 酸不安定化合物は、一般式 1:

【式中、Aは任意に置換基を有する異項環基であり、R'、R'、R'、 R' およびR' は同じか相異なる、好ましくは水素、低級アルキル、低級アルコキン、一CF:、一〇一C〇一低級アルキル基またはハロゲンであり、R' は水素または低級アルキル基であって、前記低級とはオメプラゾール化合物、四ち5ーメトキシー2ー(((4ーメトキシー3・5ージメチルー2ーピリジニル)メチルトスルフィニル】ー1 Hーベンズイミダゾール以外は1ー6の炭素原子を意味する】を有するかまたは酸スカーでででいる。

(3) 前記中間被覆層が1種以上の酸化マグネシウム、水酸化マグネシウムまたは複合物質 (AlzO₃・6MgO·CO₂・12H₂O または MgO·Al₂O₃・2SiO₂・nH₂O) (但し、式中nは2未満の非整数である)からなることを特徴とする特許請求の範囲第(1)項に記載の製剤。

(4) 前記中間被覆層が2層以上からなることを 特徴とする特許請求の範囲第(2)項に記載の製剤。

(5) 前記中間被覆層がヒドロキシプロピルメチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロースまたはポリピニルピロリドンからなることを特徴とする特許請求の範囲第(4)項に記載の製剤。

(6) 前記アルカリ核部分が酸不安定化合物と、酸不安定化合物の微小周囲を7~12のpH値とするpH緩衝性アルカリ化合物からなることを特徴とする特許請求の範囲第(1)項に記載の製剤。

(8) 前記アルカリ核部分が酸不安定化合物のナ

部分を、1層以上の反応に不活性な中間被覆層で被覆し、その後、該中間被覆を施した核部分をさらに脳溶皮膜で被覆することからなる、酸不安定化合物を含有する経口医薬組成物を調製する方法。 3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は経口投与用の酸不安定物質を含有する 新規安定な医薬製剤、かかる製剤の製造方法なら びにその使用時、胃酸の分泌に影響を与え、胃腸 細胞保護効果を与える方法に関する。

(従来技術・発明が解決しようとする問題点) 酸不安定物質は経口投与用の医薬製剤投薬形を 配合処方するときの処方者にとって、ある問題点 をもたらす。経口服用後、それら物質が酸の反応 性胃液と接触するのを防ぐために、この問題点を 解決することである。腸溶皮膜は酸媒体に実質的 に不溶性であるという共通の特徴をもつ物質/重 合体の類であるが、中性からアルカリ性媒体中で は溶解性である。酸媒体では不安定であるが、中 トリウム塩、カリウム塩、マグネシウム塩、カル シウム塩またはアンモニウム塩のようなアルカリ 塩からなることを特徴とする特許請求の範囲第(1) 項に記載の製剤。

(9) 前記アルカリ核部分が不活性アルカリ化合物と混合された酸不安定化合物のアルカリ塩からなることを特徴とする特許請求の範囲第(7)項に記載の製剤。

00 前記以溶皮膜がヒドロキシブロピルメチルセルロースフタレート、セルロースアセテートフタレート、メタクリル酸/メタクリル酸メチルエステル共宜合体またはポリビニルアセテートフタレートからなり、任意に可塑剤を含むことを特徴とする特許請求の範囲第(1)項に記載の製剤。

00 酸不安定化合物を含む凝終投薬形の水分量が1.5 重量%を超えないことを特徴とする特許請求の範囲第(1)項に記載の製剤。

03 酸不安定化合物とアルカリ反応化合物との 混合物または酸不安定化合物のアルカリ塩と所望 によりアルカリ反応性化合物との混合物を含む核

性ないしアルカリ性媒体ではより安定性が良い物質には、製造中および貯蔵中活性化合物の安定性 を増大するために、アルカリ性反応性不活性成分 を添加することが屢々有利である。

これら安定性を発揮する化合物の種類は次の一 般式 I を有する環境ペンズィミダゾール:

$$A - CH - S$$

$$N + R^{2}$$

$$R^{3}$$

(式中、Aは任意に置換基を有する異項環基であり、R'、R*、R* およびR* は下配に定義するように同じか相異なっており、R* はHまたは低級アルキルである)かまたは化合物、2 - ((2-ジメチルアミノベンジル)スルフィニル)-ベンズィミグゾールである。

一般式 | を有する化合物は自体生物学的にほぼ 不活性であるが、酸媒体ではある酵素系の活性抑 制剤へと分解/変換する。

前記性質を有する化合物の例として特許 US-A-

特開昭62-258316(3)

4045 563. EP-B1-0 005 129. BE-898 880 および 特許出願 EP-85850258-6, EP-A1-0 080,602, EP-0127 736. EP-0 134 400. EP-0 130 729. EP-0150 586, DE-3415971, GB-2 082 580, SE-A-8504048-3 に記載された化合物を挙げることができる。前 記録後の出願は2-(2-ジ置換-アミノベンジ ル) スルフィニルベンズイミダゾール、たとえば 2~(2-ジメチルアミノベンジル)スルフィニ ルベンズイミダゾールを記載するが、これはNC -1300とも呼ばれ1985年10月17日名 古屋で開かれた医薬活性シンポジウムにおいて岡 部教授により発表されたものであり、壁細胞内で 酸分割後、H·K·-ATPase と相互作用を行う。 (たとえば B. Wallmark, A. Brändström, II. Larsson 壁細胞内におけるオメプラゾールのH・ K'-ATPase の活性抑制剤への酸誘起変換に ついての証明" Biochemica et Biophysica Acta 778, 549-558, 1984参照)。同じような性質を有 する他の化合物は更に特許 US-4 182 766 および 特許出願 GB-2 141 429, EP-0 146 370, GB-2 082

580 に記載されている。これら化合物の共通の特徴は酸媒体において急速な分解/変換をへて生物学的に活性な化合物に変換されるということである。

上記一般式!を有する若干の化合物についての 安定性のプロフィルを第1 衷に例示するが、そこ ではpH 2 と 7 における溶液中での分解/変換の反 応半減期を示す。

第1表 次の構造式をもつ化合物の分解/変換速 ng

化合物 Na A R^z; R^z 活性部分への変換に 要する半減期(分)

pH = 2 pH = 7

化合物 No. A R²: R³ 活性部分への変換に 要する半減期(分)

pH = 2 pH = 7

2.	CH.	CH ₃	5 - C II = : II	5.4	1700

化合物 Na A R*; R* 活性部分への変換に 要する半波期(分)

pfl=2 pfl=7

7. 33 測定せず

置換基を有するスルフォキサイド、たとえばEP-81-0005129 に記載された置換ベンズィミダゾールは胃酸分泌の強力な抑制剤である。置換ベンズィミダゾールは酸反応性媒体と中性媒体で分解/変換を受けやすい。

壁細胞内酸雰囲気中で活性部分に活性化される ことはこれら化合物の固有の性質である。活性化 化合物は壁細胞内で酵素と相互作用をし、その酵素は胃の粘膜中で塩酸の生成を媒介する。スルフォキシド基を含む置換ペンズイミダゾール類で、壁細胞内でH・K・-ATPaseと干渉する従来公知の全ての化合物はまた酸媒体中ですべて分解される。

酸不安定物質の酸性胃液との接触を助ぐ、酸不安定物質の医薬投薬形は、顯溶皮膜で被覆されなければならない。普通の膈溶皮膜は、しかしながら、酸性化合物で作られている。もしそのような慣用の膈溶皮膜で被覆されるならば、酸不安定物質はそれとの直接または間接接触によって速やかに分解し、その結果、その医薬製剤はひどく変色し、時間の経過とともに活性物質の含有量を失うようになる。

貯蔵安定性を高めるために、酸不安定物質を含む核部分は、アルカリ反応性成分をも含まなければならない。かかるアルカリ核部分が或る量の慣用の腸溶皮膜ポリマー、たとえばセルロースアセテートフタレート──それは被膜と核部分に含まれ

きない、というのはセルロースアセテートフタレート(CAP) のような物質と一般式 I の化合物との直接接触が、一般式 I の化合物の分解と変色を惹き起こすからである。

DE-82-23 36 218 は1種以上の従来の腸溶皮膜ポリマーと1種以上の不溶性セルロース誘導体との混合物からなる透析膜を製造する方法を記載する。この様な膜は胃液中で一般式1の酸不安定物質を適切に保護しないであろう。

DB-A1-1 204 363 は3 層被覆方法を説明する。第1層は胃液で溶解するが、腸液では不溶性である。第2層はpHに係わりなく水溶性であり、第3 層は腸溶皮膜である。DB-A1-1 617 615 に記載された製剤法のみならず、この製剤法もまた胃液中では溶けないが腸液中ではゆっくり溶ける投薬形をもたらす。このような製剤法は一般式1 の化合物には用いることができず、この場合、小腸での医薬品の急速な解離が必要とされる。

DE-A1 12 04 363 は回腸での医薬品の解離を達成するために 3 層を被覆することを述べているが、

る活性薬品との小腸の中央部分での溶解を可能にする―で腸溶皮膜を被頂されるとき、それはその投薬形が小腸に注がれる前の腎にある間に水または胃液の腸溶皮膜を通して核部分への何等かの拡散をも可能にする。拡散された水または胃液は腸溶皮膜層に極めて近い核部分を溶解し、そこで被避投薬形の内部にアルカリ溶液を形成する。そのアルカリ溶液は腸溶皮膜と干渉し、最終的にはそれを溶解する。

DE-A1 3 046 559 には投薬形に被覆する方法が 記載されている。最初、投薬形は微結晶セルロー スを含む水不溶性層で、次いで結腸で活性医薬を 解離する投薬形を達成するために第2 腸溶皮膜で 被覆される。この製剤方法では、一般式!の化合 物は小腸で所望の解離を行わないであるう。

US-A 2 540 979は脳溶皮膜を施した経口投薬形を記載しているが、それによれば、脳溶皮膜は水不溶性。ワックス。層の第 2 および/または第 1 コーティングと組み合わせられている。この調製方法は一般式 1 の化合物を含む核部分には適用で

そのような目的は本発明の範囲外である。

GB-A-1 485 676は活性医薬および泡起系、たとえば炭酸塩および/または重炭酸塩と製薬上受容される酸との組合わせ、を含む核に腸溶皮膜を施すことにより小腸内で泡立つような製剤を得る方法を述べている。この製剤は一般式 I の化合物を含む医薬品投薬形には採用することができない、というのは核の中の一般式 I の化合物と接する酸の存在が一般式 I の化合物の分解をもたらすことになるからである。

WO 85/03436 は一定のPHと一定の拡散速度を保持するためにたとえば燐酸二水素ナトリウムのような緩衝剤成分を混合した活性医薬を含む核部分が、拡散を制御する第1コーティングで被覆された医薬製剤を記載する。この製剤は小腸での迅速な解離が望ましい場合、酸不安定物質には採用できない。腸溶皮膜を核部分に直接適用することはまた、酸不安定物質を含むそのような投薬形の貯蔵安定性に駆影響を与える。

このように酸不安定化合物製剤の安定性は充分

なものではなく、特に耐湿性に乏しいため、従来 は特殊な防湿包装が施されていたが、この様な方 法は現実の医薬の流通状態を考えると必ずしも万 全なものとは言い難く、かつ特殊な防湿包装の使 用は経済上不利である。従って、安定性のよい酸 不安定物質の脳溶性製剤の開発が必要であった。

(問題点を解決するための手段)

本発明によれば、上記一般式 I を有する公知の 酸不安定化合物を腸溶皮膜を有する投薬形に調製 することができることが見出された。

式中、R¹、R³、R³ およびR⁴ は同じか互い に異なっており、次の何れかである:

- (a) 水素
- (b) ハロゲン、たとえばド、C1、Br、1
- (c) C N
- (d) C H O
- (e) C F 3
- (f) O C R ' '
- (8) O C R 12

CR² とR⁴ がベンズイミダゾール環の隣接 C原子と共に2個のリングを形成するならば、そ れらは互いに縮合していてもよい。ここにおいて、 R¹ とR¹ は同じか相異なる次の基:

- (a) 10個以下のC原子を含むアリール
- (1) 1-4の C原子を含むアルコキシ
- (c) 1-3のC原子を各アルコキシ部分に含む アルコキシアルコキシ
- (d) アルコキシ部分に1-2のC原子を、アリール部分に10以下のC原子を含むアリールアルコキシ
- (e) 10以下のC原子を含むアリールオキシ
- (f) アルキル部分に 1 3 の C 原子を含むジア ルキルアミノ、または
- (8) 1-3のC原子を含むアルキル基で任意に 置換されたピロリジノまたはピペリジノ;
- R¹³は(a) 1-4のC原子を含むアルキル、 または(b) 2-3のC原子を含むアルキレン;

- (h) $-CH(OR^{13})_z$
- (I) (Z)_n B D
- (1) 炭素原子10以下を含むアリール
- (x) 任窓に1-6のC原子を含むアルキルで置換された10以下のC原子を含むアリールオキシ
- (1) 1-6のC原子を含むアルキルチオ
- (m) NO₂
- (n) 1-6のC原子を含むアルキルスルフィニル、 または
- (c) 隣接基R・、R* * 、R* * およびR・はベンズイミグゾール環の隣接炭素原子とともに5、6、7 員単環式リングまたは9、10、11 異二環では200元を200元を200元を200元を200元であり、- N と O から選ばれた0 3 個の異項環原子を含んでいてもよく、またでルキのリングは任意に1-3 個のC原子を含むたれた1-4 個のC原子を有し、スピロ化のでであり、4-5 個のC原子を有し、スピロ化のでである。サングは代意に1-3 で置換されていてもよい。あるいはこれら置換基で置換されていてもよい。あるいはこれらに2 個のオキソ基の2または4 個は共に1または2 個のオキソ基の2または4 個は共に1または2 個のオキソ

O || | 2 は - O - または - C - ;

nは0または1:

- Bは(a) 1-6のC原子を含むアルキレン
 - (1) 3-6のC原子を含むシクロアルキレン
 - (c) 2-6のC原子を含むアルケニレン
 - (d) 3-6のC原子を含むシクロアルケニレンまたは、
 - (c) 2-6のC原子を含むアルキニレン:

D は (a) H

但し、

R' は(a) 1-5のC原子を含むアルコキシ または(b) アルキル部分に1-3のC原子を含む ジアルキルアミノ;

mは0または1:

rはOまたは1;

Yは(a) - O -

(b) - N H -

(c) - N R 10 - ;

R 1 0 は (a) H

(b) 1-3のC原子を含むアルキル

(c) アルキル部分に1-2のC原子を、アリール部分に10以下のC原子を含むアリ

ールアルキル、または

(d) 10以下のC原子を含むアリール; である。

R⁵ は H 、 C H 。 または C ₂ H 。 である。 A は特に、次式の R⁶ と R⁶ が同じか異なる、

(a) **Hまたは**

(b) 1-6のC原子を含む R** アルキルであるピリジル基であり、 N

R 7 12 (a) H

(b) 1-8のC原子を含むアルキル

(c) 1~8のC原子を含むアルコキシ

(d) 2-5のC原子を含むアルケニルオキ

オキサシクロアルキル

回 2個のO原子と4-7のC原子を含む オキサシクロアルコキシ

(n) 1個の0原子と4-7のC原子を含む オキサシクロアルキルアルコキシ

(c) 2個のO原子と4-6のC原子を含む オキサシクロアルキルアルコキシ、または (p) R°とR'またはR'とR°はピリジン環の隣接するC原子と共に環を形成する、 その場合R°とR'またはR'とR°によって構成される部分が

- C H = C H - C H = C H -

 $-0-(CH_z)_{r}-$

 $-S - (CH_z)_v -$

- C H : (C H :) , -

- O - C H - C H -

- N H - C H = C H -

- N - C H = C H -

であって、pは2、3または4、vは2ま

シ

(e) 2-5のC原子を含むアルキニルオキ

(f) 各アルコキシ基に1-2のC原子を含むアルコキシアルコキシ

(5) 10以下のC原子を含むアリール

(h) アルキル部分に1-6のC原子を、アリール部分に10以下のC原子を含むアリールアルキル

(i) 任意に 1 - 6 の C 原子を含むアルキル 置換された 1 0 以下の C 原子を含むアリー ルオキシ

(i) アルコキシ部分に 1 - 6 の C 原子を含み、アリール部分に 1 0 以下の C 原子を含むアリールアルコキシ

(k) アミノ基のNに置換したアルキル置換 基に1-2のC原子を含み、アルコキシ基 に1-4のC原子を含むジアルキルアミノ アルコキシ

(1) 1個の 0 原子と 3 - 7 の C 原子を含む

たは3であり、O原子とN原子は常にピリ ジン環の4の位置に結合している、但しR®、 R®およびR®の中の1つ以下はH原子で ある。

本発明の目的はこのように、オメブラゾール化 合物、即ち5-メトキシー2- [{(4-メトキ シー3.5~ジメチル~2~ピリジニル) メチル) スルフィニル」-1H-ベンズイミダゾールを除 く上記一般式!を有する酸不安定化合物の腸溶皮 膜投薬形態である。本発明により腸溶皮膜を施す ことのできる他の化合物は2-(2-ジメチル-アミノベンジル) スルフィニルーベンズィミダゾ ールである。新規製剤は酸媒体で耐溶解性であり、 中性からアルカリ性媒体で急速に溶解し、長期貯 蔵中良好な安定性を有する。この新規投薬形は次 の特徴を有する。即ち、酸不安定化合物をアルカ リ化合物と混合し、または酸不安定化合物のアル カリ塩を任意にアルカリ化合物と混合したものか らなる核部分を2以上の層(特に2または3層) で被膜し、その場合第1層は水溶性であるか、水

で急速に分解し、非酸性かまたは不活性の製薬上 受容できる物質から成っている。この第1層はア ルカリ性核部分を腸溶皮膜である外層から分離す る。最後の腸溶皮膜を施された投薬形は、長期貯 蔵中その投薬形の良好な安定性を得るために適当 な方法で処理されて、水分を極く低レベルに減ら している。

本発明による医薬投薬形に特に的した化合物の 例としては、第1表にまとめた化合物を挙げるこ とができる。

第1表の化合物1-6のpH4未満の水溶液での分解半減期は多くの場合、10分より短い。また中性pH値でも、分解反応は急速に進み、たとえばpH=7での分解の半減期は10分と65時間の間であり、他方それより高pH値では多くの化合物の溶液での安定性はずっと良い。安定性の特徴は固相でも同様である。分解は酸反応性物質により触媒される。酸不安定化合物はアルカリ反応性物質との混合物で安定化される。

上記リストされた酸不安定化合物の安定性につ

・COx・12HzO(Mg。Alz(OH)」。COx・4HzO)、MgO・AlzOx・2SiOx・nilzO(但し、nは2未満の非整数)または類似化合物;有機pll級衝剤、たとえばトリスヒドロキシメチルアミノメタンまたは他の類似の製薬上受容されるpll級衝剤の中から選ぶことができるが、これらに限定されるものではない。粉末混合物の安定な高pll値は活性化合物のアルカリ反応性塩、たとえば酸不安定化合物のナトリウム塩、カリウム塩、マグネシウム塩、カルシウム塩等を単独でまたは慣用の前述した級衝剤との組み合わせで用いることによっても達成することができる。

粉末混合物は次いで慣用の製薬工程により小球、 すなわちベレット、錠剤、軟または硬ゼラチンカ プセルに調製される。ベレット、錠剤、ゼラチン カプセルは次の加工のための核部分として使用さ れる。

<u>分離層</u>

酸不安定化合物を含有するアルカリ反応性核部 分は遊離のカルボキシル基を含む腸溶皮膜ポリマ いて言われることからは、該化合物の経口投薬形 が分解せずに小腸に到途するためには酸の反応性 胃液との接触から保護されなければならないこと は明らかである。

核部分

-から分離しなければならない。そのポリマーは さもないと被覆工程中または貯蔵中に酸不安定化 合物の分解/変色を引き起こすからである。中間 被覆層(分離層)はまたpll級衝帯の作用をするが、 その中で、外側からアルカリ核部分内に拡散する 水素イオンは、そのアルカリ核部分から被覆され た物質の表面へ拡散する水酸ィオンと反応するこ とができる。分離層のpll級衝性はその層に、通常 の制酸剤の調製に使用される化合物群、たとえば 酸化マグネシウム、水酸化マグネシウム、炭酸マ グネシウム、水酸化アルミニウム、水酸化カルシ ウム、炭酸アルミニウム、炭酸カルシウム、ケイ 酸アルミニウム、ケイ酸カルシウム;アルミニウ ム/マグネシウム複合化合物、たとえば AlzOz・ 6Mg0 - CO2 - 12Hz0 (Mg.Alz(OH), 6CO2 - 4H2O) , Mg0 ·AlzOs·2SiOz·nHzO (nは前記と同意義) また は類似化合物;あるいは他の製薬上受容されるpll 緩衝剤、たとえば機醇、クエン酸または他の適当 な弱無機あるいは有機酸のナトリウム塩、カリウ ム塩、カルシウム塩、マグネシウム塩、アルミニ

ウム塩から選ばれた物質を導入することによりさ らに強化することができる。

分離層は1以上の水溶性不活性層からなり、任 窓にpll根衝性物質を含んでいる。

分離層は核部分―ペレットまたは錠剤―に対し、 慣用のコーティング方法により、適当なコーティ ング用パンか又はコーティング溶液として水および が一または慣用の有機溶媒を使用した流動床装置 において適用することができる。分離層用物質は 製工上受容される水溶性の不活性化合物まだマー、 ないとえば糖、ポリエチレングリコール、 ヒドロキ シブロピルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース 、ヒドロキシブロピルメチルセルロース等り、 中から選ばれる。分離層の厚さは 2 mm 以上であり、 小球ペレットの場合、好ましくは 4 mm 以上である。 の場合、好ましくは 1 0 mm 以上である。

錠剤の場合、コーティングを適用するための他 の方法は乾燥コーティング技術によって行なうこ

/メタクリル酸メチルエステル共重合体、たとえば商品名 Eudragit[®]L 12.5 または Eudragit[®]L 100 (Röhm Pharma) として知られる化合物、または脳溶皮膜として使用される類似化合物が使用される。

腸溶皮膜はまた水をベースにしたポリマー分散 液、たとえば商品名Aquateric (FMC Corporation), Eudragit®L 100-55 (Röhm Pharma), Coating CE 5142 (BASF) を使用して適用することができる。 腸溶皮膜層は任意に、製薬上受容される可塑剤、 たとえばセタノール、トリアセチン、クエン酸エステルたとえば商品名 Citroflex®(Pfizer) とし て知られるもの、フタール酸エステル、コハク酸 ジプチル、または類似の可塑剤を含むことができる。

可塑剤の量は通常各腸溶皮膜ポリマーに応じて 最適な量にすることができ、通常は腸溶皮膜ポリ マーの1-20%の範囲である。タルク、着色剤、 色素などの分散剤むまた腸溶皮膜層に含ませるこ とができる。 とができる。 最初、酸不安定化合物を含む錠剤は前記したように、圧縮される。この錠剤の周囲に適当な錠剤成形機を用いて 1 層が圧縮される。外側の分離層は製薬上許容され、水溶性か水で急速に分解する錠剤の賦形剤から成っている。 分離層は 1 m以上の厚さを有する。 通常の可塑剤、 色素、二酸化チタン、 タルクおよび他の添加剤もまた分離層に含有させることができる。

ゼラチンカプセルの場合、ゼラチンカプセルは 自身分離層としての作用をする。

隔溶皮膜瘤

腸溶皮膜層は慣用のコーティング技術、たとえばパンコーティングまたはポリマーの水おおびポまたは適当な有機溶媒の溶液を用いるか、前記ポリマーのラテックスサスペンジョンを用いた流動床コーティングによって、前記中間被覆を施された核部分に適用される。腸溶皮膜ポリマーとしては、たとえば、セルロースアセテートフタレート、メタクリル酸ポリビニルアセテートフタレート、メタクリル酸

かくして、本発明による特別な製剤は酸不安定 化合物とアルカリ反応化合物を含む核部分あるい は酸不安定化合物のアルカリ塩と任意にアルカリ 反応化合物を含む核部分からなる。水に懸濁され た核部分は腸溶皮膜に使用されるポリマーが丁度 溶解する溶液のpHより高いpHを持つ溶液または懸 潤液を形成する。核部分は、任意に腸溶皮膜から アルカリ核部分を分離するpH級衝物質を含む、水 溶性または水で急速に分解するコーティングで披 覆される。この分離層がないと、胃液に対する抵 抗性があまりにも短くなり、投薬形の貯蔵安定性 が受け入れ難いほど短くなる。中間被覆された投 薬形は最終的にその投薬形を酸媒体に不溶性にす るが、中性からアルカリ性の媒体、たとえば小腸 の中心部分(溶解が求められる場所)に存在する 液体では急速に分解/溶解する、腸溶皮膜で被覆 される.

最終投棄形

最終投棄形は腸溶皮膜を施された錠剤またはカ プセルのいずれかであり、あるいは腸溶皮膜ベレ ットの場合、硬ゼラチンカプセルまたはサッシュ (Sachets) に分散されたペレットまたは、錠剤に 調製されたペレットである。酸不安定化合物を含 む最終投薬形(腸溶皮膜錠剤、カプセルまたはペ レット)の水分量は低く、好ましくは1.5 重量% 以下に保つことが、貯蔵中長期安定性にとって不 可欠である。

方法

経口投棄形の製造方法は本発明の他の側面である。核部分の形成後、核部分は初めに分離層で、 次いで脳溶皮膜層で被覆される。コーティングは 上述のように行なわれる。

本発明による製剤は胃酸の分泌を減らす点および/または胃腸細胞保護効果を与える点において特に有利である。それは1日当たり1回から数回投与される。活性物質の代表的な1日当たり投与量は色々であり、種々の要因たとえば患者の個別の要求、投与方法、疾病などによる。一般に、1日当たり投与量は活性化合物1~400㎡囲である。新規経口投棄形を用いたこの様な条件の

中間被覆ペレット

中間被覆層なしのペレット	500 g
□ 「ヒドロキップロピホメチホセルロース	20 g
- 燕 叡 水	400 g

ポリマー溶液 (Ⅱ) を中間被覆層なしのペレット上に流動床装置でスプレーした。スプレーガンは流動床の上に置かれた。

脳溶皮膜被覆ペレット

中間被覆ペレット		500 g
IV (ーヒドロキシブロビルメチルセルロースフタレート	57 g
	セチルアルコール アセトン -エタノール	3 g
	アセトン	540 g
1	ニタノール	231 g

ボリマー溶液(IV)を流動床装置でスプレーガンを床の上に置いて中間被覆ペレットの上にスプレーした。水分含有量 0.5%に乾燥後、腸溶皮膜ペレットを分粒し、硬ゼラチンカプセルに 2.8.4 mgの量を充塡したが、この量は活性化合物 1.025 mgに相当した。3.0個のカプセルを乾燥剤と共に密閉容器に詰めた。

治療方法は本発明のさらに他の側面をなすもので ある。

(実施例)

本発明は以下の実施例で詳細に説明する。

実施例 1

実施例1-3は本発明の例である。

中間被覆層なしのペレット

1 「ラクトース粉末	253	g
I 「ラクトース粉末 無水ラクトース	167	g
しヒドロキシブロビルセルロース	25	g
『「第1表の化合物1	50	g
ラウリル硫酸ナトリウム	5	g
燐酸水素ニナトリウム	1.	5 g
燐酸二水素ナトリウム	0.	l g
	125	g

乾燥成分 (I) をミキサーで予備混合した。 懸 例した活性成分を含む顆粒化液体 (I) を添加し、得られた塊を適当な粘度に湿潤混合した。 湿った 塊を押出機でプレスし、ペレットに球状化した。 ペレットを乾燥し、適当な粒径範囲に分粒した。

実施例 2

第1 表による化合物 2 のナトリウム塩の場合の配合処方

中間被覆層なしのペレット

Ⅰ ┌第1表、化合物2のナトリウム塩	339 g
マンニトール粉末	2422 g
無水ラクトース	120 g
ヒドロキシプロピルセルロース	90 g
第1表、化合物2のナトリウム塩 マンニトール粉末 無水ラクトース ヒドロキシプロビルセルロース 微結晶セルロース	60 g
	7 g
I 「ラウリル硫酸ナトリウム 蒸留水	650 g

化合物 2 のナトリウム塩を混合物 1 の他の成分 と共に加える以外は、実施例 1 に記載の通りに調 製した。

中間被覆ペレット

中間被覆層なしのベレット	500 g
□ _ ヒドロキップロピホメチルセルロース	20 g
□ 「t f ロキップロビホメテルセルロース 水酸化7ルミニウム/炭酸マグキッウム 蒸留水	4 g
上蒸留水	400 g
□で中間被覆されたペレット	500 g

特開昭62-258316 (10)

2 つの中間被覆層、ⅢとⅣを中間被覆層なしのペレットに流動床装置で前述のように連続的に適用した。

腸溶皮膜被覆ペレット

	中間被覆ペレット	500 g
V	ーセドロキンプロビルメチルセルロースフタレート	57 g
	セチルアルコール	3 g
	でも「ロール」 でもトン エタノール	540 g
	L ェタノール	231 g

腸溶皮膜被覆ペレットの調製は実施例 1 に記載 した通りに実施した。

実施例3

第1 表による化合物 6 の場合の配合処方。この 例は本発明による1 単位投薬量の組成物を与える。

錠剂核部分

第 1 表、化合物 6 I5 mg ラクトース 119 mg tFロキッグロビルセルロース (低置換度) 5 mg ヒドロキシプロピルセルロース 1 mg タルク 5 mg 水酸化マグネシウム 15 mg 計 160 mg

上記組成物を有し、各160mgの重量を持つ錠 剤核部分が先ず公知の技術で作られた。

分離間 (内層)

とドロキシプロビルセルロース 2 mg 合成ヒドロタルサイト 0.3 mg (A1 ± 0 3 · 6 Mg O · CO 3 · 12 H ± 0)

分離 (外層)

ヒドロキシプロピルセルロース 2 mg 2つの分離層は公知のコーティング技術により 核部分に適用された。

<u>膈溶皮膜層</u>

とドロキシブロビホメテルセルロースフラレート 7 mgセチルアルコール 0.5 mg

賜溶皮膜コーティング溶液を2層の分離層により被覆された核部分に、公知の腸溶皮膜コーティング技術によってスプレーした。

第1頁の続き

⑫発 明 者 小 田 稔 中津市大字湯屋304-24

② 発 明 者 大 石 直 寬 福岡県築上郡新吉富村大字垂水1342-1